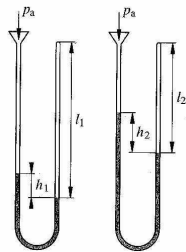


Děje v ideálním plynu

Děj izoternický

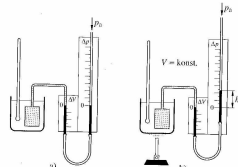


3-7 Ověření Boyleova-Mariottova zákona

- Přiléváním rtuti se zvětšuje tlak v uzavřené části (objem se zmenší a tlak zvětší)
- Platí:

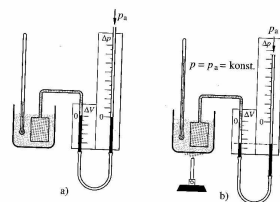
$$(p_a + h_1 \rho g) l_1 S = (p_a + h_2 \rho g) l_2 S = \text{konst.}$$

$$p_1 V_1 = p_2 V_2$$



3-9 Ověření Charlesova zákona

- Plyn v uzavřené nádobě je zahříván, „chce“ zvětšit svůj objem, ten však udržujeme konstantní
- Měří se tlak a teplota
- $p_1/T_1 = p_2/T_2$
- $p/T = \text{konstantní}$



3-11 Ověření Gay-Lussacova zákona

- Plyn v uzavřené nádobě je zahříván, „chce“ zvětšit svůj tlak, ten však udržujeme konstantní
- Měří se objem a teplota
- $V_1/T_1 = V_2/T_2$
- $V/T = \text{konstantní}$